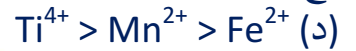
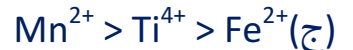


النموذج الاسترشادي الثاني (كيمياء 2026)

اختر الإجابة الصحيحة:

1- أي مما يلي يمثل الترتيب الصحيح لأيونات بعض العناصر تبعاً لقوة انجذابها للمغناطيس؟



2- أي مما يلي يعبر عن ناتج العمليات الكيميائية لتجهيز خام الحديد قبل اختزاله؟

(أ) نقص كتلة الخام ونقص نسبة الحديد

(ب) نقص كتلة الخام وزيادة حجم الخام

(ج) نقص نسبة الشوائب ونقص نسبة الحديد

(د) نقص نسبة الشوائب وزيادة نسبة الحديد

3- أي مما يلي يعبر عن تفاعل لتحضير العامل المختزل لخام الحديد في أحد الأفران؟

(أ) بخار الماء مع فحم الكوك

(ب) غاز الهيدروجين مع فحم الكوك

(ج) ثاني أكسيد الكربون مع غاز الميثان

(د) بخار الماء وثاني أكسيد الكربون مع غاز الميثان

4- أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة للحصول على أكسيد أسود للحديد من $FeCl_3$ ؟

(أ) إضافة محلول قلوي - انحلال حراري - اختزال

(ب) انحلال حراري - أكسدة - إضافة محلول قلوي

(ج) إضافة محلول قلوي - اختزال - انحلال حراري

(د) انحلال حراري - اختزال - إضافة محلول قلوي

5- أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات التي تتم على خام الليمونيت للحصول على الحديد الصلب؟

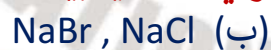
(أ) تحميص - إضافة كربون - اختزال

(ب) اختزال - إضافة المنجنيز - تحميص

(ج) تحميص - اختزال - إضافة كربون

(د) تنقية الخام - تليد - اختزال

6- أي أزواج الأملاح التالية يمكن استخدام حمض الهيدروكلوريك للتمييز بينها؟



7- أي مما لا يمكن أن يستخدم للتمييز بين راسب كربونات الكالسيوم وراسب فوسفات الفضة؟

(أ) اختلاف لون الراسب في كل منهما عن الآخر

(ب) إضافة ماء مذاب به ثاني أكسيد الكربون

(ج) إضافة محلول هيدروكسيد الأمونيوم (NH_4OH)

(د) إضافة محلول $KMnO_4$ المحمضة إلى كل منهما



8- يتصاعد خليط من غازي كبريتيد الهيدروجين وثاني أكسيد الكبريت من أحد المصانع. أي المحاليل الآتية يمكن استخدامها للتخلص من هذه الغازات كل علي حده؟

- (أ) محلول كلوريد الصوديوم ثم أسيتات رصاص II
- (ب) حمض هيدروكلوريك ثم برمنجنات البوتاسيوم المحمضة
- (ج) محلول نترات رصاص II ثم محلول كبريتات النحاس
- (د) أسيتات الرصاص II ثم ثاني كرومات البوتاسيوم المحمضة

9- محلول ملح (X) تفاعل مع كل من:

- محلول نترات الفضة فتكون راسب أبيض
- محلول كربونات الأمونيوم فتكون راسب أبيض

أي مما يلي يعبر عن الملح (X)؟

- (أ) كلوريد الكالسيوم
- (ب) فوسفات الكالسيوم
- (ج) كلوريد الصوديوم
- (د) نترات الرصاص II

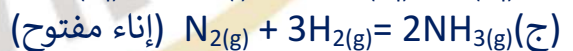
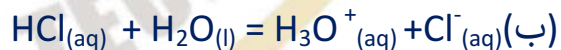
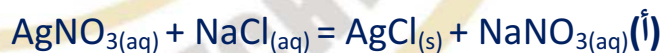
10- من التجربة الموضحة بالشكل:



- أي مما يلي يعبر عن بعض محتويات أنبوبة الاختبار (B) ؟

- (أ) $Al^{3+}_{(aq)}$, $Na^{+}_{(aq)}$, $AlO_2^{-}_{(aq)}$, $Cl^{-}_{(aq)}$
- (ب) $Al(OH)_{3(s)}$, $Fe^{3+}_{(aq)}$, $AlO_2^{-}_{(aq)}$, $Cl^{-}_{(aq)}$
- (ج) $Fe(OH)_{3(s)}$, $Fe^{3+}_{(aq)}$, $Al^{3+}_{(aq)}$, $AlO_2^{-}_{(aq)}$
- (د) $Fe(OH)_{3(s)}$, $Na^{+}_{(aq)}$, $AlO_2^{-}_{(aq)}$, $Cl^{-}_{(aq)}$

11- أي المعادلات التالية تعبر عن عملية يتساوى فيها معدل التفاعل الطردى مع معدل التفاعل العكسي؟



12- محلول حمض الهيدروسيانيك في حالة اتزان تبعاً للمعادلة التالية :



أي مما يلي يحدث عند إضافة بضع قطرات من حمض HCl إلى هذا المحلول؟

- (أ) تزداد درجة تفكك الحمض
- (ب) يزداد تركيز أيون CN^{-}
- (ج) تقل درجة تفكك الحمض
- (د) لا تتأثر حالة الاتزان



13- من التفاعل المتزن التالي:



أي مما يلي يُعد صحيحاً بالنسبة لتأثيرها على هذا التفاعل؟

- (أ) إضافة X_2 يزيد من تركيز النواتج ويزيد كمية الطاقة المنطلقة.
- (ب) إضافة Y_2 يزيد من تركيز النواتج ويزيد كمية الطاقة الممتصة.
- (ج) سحب الحرارة من حيز التفاعل تزيد من قيمة ثابت الاتزان.
- (د) زيادة الحرارة في حيز التفاعل تقلل من قيمة ثابت الاتزان.

14- أي التفاعلات التالية هو الأسرع؟

- (أ) شريط مغنسيوم كتلته 10 g مع 25 mL 0.2 M H_2SO_4 في درجة حرارة الغرفة
- (ب) شريط مغنسيوم كتلته 5 g مع 50 mL 0.1 M H_2SO_4 في درجة حرارة $35^\circ C$
- (ج) مسحوق مغنسيوم كتلته 10 g مع 50 mL 0.1 M H_2SO_4 في درجة حرارة الغرفة
- (د) مسحوق مغنسيوم كتلته 5 g مع 25 mL 0.2 M H_2SO_4 في درجة حرارة $35^\circ C$

15- محلول X تركيز أيونات الهيدروجين $[H^+]$ فيه $1.0 \times 10^{-9} M$ عند درجة $25^\circ C$

أي مما يلي يعبر عن المحلول X؟

- (أ) محلول لقاعدة POH لها 9
- (ب) محلول لحمض POH له 5
- (ج) محلول لقاعدة PH لها 9
- (د) محلول لحمض PH له 5

16- في التفاعل المتزن التالي:



الضغط الكلي عند الاتزان 3.2 atm والضغط الجزئي لغاز NO_2 2 atm والضغط الجزئي لغاز O_2 1 atm.

أي مما يلي يعبر عن قيمة K_p للتفاعل؟

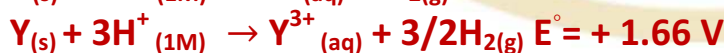
- (أ) 0.1 (ب) 0.2 (ج) 0.05 (د) 5

17- خلية جلفانية من القطبين X، Y لوحظ سريان الإلكترونات نحو القطب Y أثناء عمل الخلية.

أي مما يلي صحيح؟

- (أ) جهد اختزال X أصغر من جهد اختزال Y
- (ب) جهد أكسدة X أصغر من جهد أكسدة Y
- (ج) القطب X يمثل القطب الموجب للخلية
- (د) تسرى الأنيونات عبر القنطرة في اتجاه القطب Y

18- الجهود القياسية للأقطاب (X) و (Y) كما يلي:



أي مما يلي يُعد صحيحاً عند عمل خلية كهروكيميائية من القطبين X، Y؟

- (أ) الأنود هو X وقيمة emf تساوي 0.9 V
- (ب) الأنود هو Y وقيمة emf تساوي 0.9 V
- (ج) الأنود هو X وقيمة emf تساوي 2.42 V
- (د) الأنود هو Y وقيمة emf تساوي 2.42 V



19- عند إمرار تيار كهربائي في محلول نترات النحاس II باستخدام قطب نحاس نقي متصل بالقطب الموجب للبطارية و آخر من الحديد متصل بالقطب السالب للبطارية.

-أي مما يلي يعد صحيحاً عند مرور التيار الكهربائي؟

- (أ) يزداد تركيز أيونات النترات في المحلول و يظل تركيز أيونات النحاس ثابت
(ب) تختزل أيونات النحاس عند الكاثود و يظل المحلول متعادلاً كهربياً
(ج) يزداد تركيز أيونات النحاس و يقل تركيز أيونات النترات في المحلول
(د) يتأكسد نحاس الأنود و تصبح الشحنة الكلية للمحلول موجبة

20- ثلاث خلايا تحليلية متصلة على التوالي تحتوي كل منها على أقطاب خاملة والألكتروليتات

التالية : مصهور Al_2O_3 - مصهور Mg_3N_2 - مصهور $NaCl$

-أي مما يلي يعبر عن النسبة بين حجومات الغازات المتصاعدة من هذه الخلايا؟

غاز الكلور	غاز النيتروجين	غاز الأكسجين	
1	3	2	(أ)
0.330	0.250	0.166	(ب)
3	2	1	(ج)
0.500	0.166	0.250	(د)

21- التفاعل التالي يحدث في نصف خلية جلفانية: $X^{n+} + ne^- \rightarrow X$

أي مما يلي يعبر عن العنصر (X)، واستخدام هذه الخلية؟

استخدام الخلية	العنصر (X)	
سماعات الأذن	Hg	(أ)
الأجهزة الطبية	Pb	(ب)
الحصول على ماء شرب لرواد الفضاء	H ₂	(ج)
سفن الفضاء	O ₂	(د)

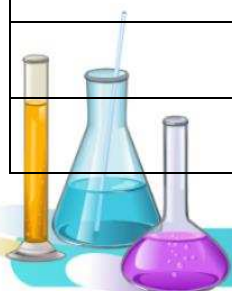
22- أي مما يلي يعد صحيحاً أثناء تفريغ خلية أيونات الليثيوم؟

- (أ) تنتقل أيونات الليثيوم من القطب الموجب إلى القطب السالب
(ب) تنتقل الإلكترونات من القطب الموجب إلى القطب السالب .
(ج) تنتقل أيونات الليثيوم إلى القطب السالب .
(د) تنتقل أيونات الليثيوم إلى القطب الموجب .

23- الصيغ العامة التالية لمشتقات هالوجينية لبعض الهيدروكربونات واستخدامات أحد أيزوميراتها.

كل مما يلي يعد صحيحاً بالنسبة لنوع المشتق الهالوجيني واستخدام أحد أيزوميراته ما عدا؟

نوع المشتق واستخدام أحد أيزوميراته	صيغة المشتق الهالوجيني	
مشبع كان يستخدم كمخدر	$C_nH_nCl_{2n+1}$	(أ)
مشبع يستخدم في التنظيف الجاف	$C_nH_{n+1}Cl_{n+1}$	(ب)
غير مشبع يستخدم في صناعة السجاد	$C_nH_{n+1}Cl_{n-1}$	(ج)
غير مشبع يستخدم في تحضير الفينول	$C_nH_{n-1}Cl$	(د)



24- كل مما يلي يُعد صحيحاً بالنسبة للصيغة الكيميائية والاسم وفقاً لنظام الأيوباك ماعداً ؟

الاختيار	الصيغة الكيميائية	الاسم وفقاً لنظام IUPAC
أ	$(CH_3)_3CC(CH_3)_3$	3,3,2,2-رباعي ميثيل بيوتان
ب	$(CH_3)_2CC(CH_3)_2$	3,2-ثنائي ميثيل-2-بيوتين
ج	$(CH_3)_3CC(C_2H_5)_3$	3,3-ثنائي إيثيل-2,2-ثنائي ميثيل بنتان
د	$(CH_3)_3CCH_2C_2H$	4,4-ثنائي ميثيل-2-بيوتين

25- أي مما يلي يمثل عدد الأيزوميرات الألكينية التي تحتوي مجموعة إيثيل وصيغتها الجزيئية C_5H_{10} ؟

(أ) 6 (ب) 5 (ج) 4 (د) 3

26- أي مما يلي الاسم الأيوباك للكحول الناتج من التحلل المائي القلوي للمركب 2-برومو-3-ميثيل بيوتان ؟

(أ) 2-ميثيل-1-بيوتانول (ب) 3-ميثيل-1-بيوتانول

(ج) 2-ميثيل-2-بيوتانول (د) 3-ميثيل-2-بيوتانول

27- مركبين (Y,X) صيغة كل منهما كما هو موضح:

X: $(C_2H_5) C_2H (CH_3)_2$

Y: $CH_3CHC(CH_3)_2$

أي مما يلي يعبر عن الاسم الأيوباك للمركبات الناتجة من إضافة بروميد الهيدروجين للمركبين Y,X ؟

	ناتج اضافة بروميد الهيدروجين للمركب (X)	ناتج اضافة بروميد الهيدروجين للمركب (Y)
أ	2-برومو-2-ميثيل بنتان	2-برومو-2-ميثيل بيوتان
ب	2-برومو-2-ميثيل بنتان	2-برومو-3-ميثيل بنتان
ج	2-برومو-4-ميثيل بيوتان	1-برومو-3-ميثيل بيوتان
د	2-برومو-3-ميثيل بيوتان	2-برومو-2-ميثيل بيوتان

28- أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة للحصول على أبسط حمض كربوكسيلي

أروماتي من أبسط هيدروكربون أليفاتي ؟

(أ) هلجنة - تحلل مائي قلوي - أكسدة تامة.

(ب) تسخين شديد وتبريد مفاجئ - بلمرة - ألكلة - نيترة.

(ج) تسخين شديد وتبريد مفاجئ - بلمرة - ألكلة - أكسدة.

(د) هلجنة - تحلل مائي قلوي - أكسدة تامة.

29- أي العمليات التالية صحيحة للحصول على مركب صيغته C_nH_nO من المركب $C_7H_6O_2$ ؟

(أ) تحلل مائي قاعدي (ب) نزع ماء

(ج) تحلل مائي حمضي (د) تعادل

30- أي مما يلي يُعد صحيحاً بالنسبة لترتيب العمليات اللازمة للحصول على 2,1-ثنائي ميثيل سيكلوهكسان

من مركب صيغته الجزيئية C_6H_6O ؟

(أ) تعادل - تقطير تجزيئي - إعادة تشكّل حفزي - اختزال

(ب) تسخين مع الخارصين - ألكلة - تفاعل فريدل كرافت - أكسدة

(ج) تعادل - ألكلة - نزع ماء - تفاعل فريدل كرافت

(د) تسخين مع الخارصين - ألكلة - تفاعل فريدل كرافت - هدرجة



31- أي أزواج المركبات التالية يمكن أن يستخدم في إنتاج بوليمر (في ثلاث عمليات كيميائية فقط)، يستخدم في صناعة الشرايين وصمامات القلب؟

- (أ) إيثيلين و بارا ميثيل طولوين
(ب) إيثيلين جليكول و حمض التيرفثاليك
(ج) إيثانول و بارا ميثيل طولوين
(د) أسيتيلين وإيثانول

32- إذا علمت أن:

المركب (A): حمض عضوي يتفاعل مع الأحماض المعدنية الأكسجينية ولا يتفاعل مع الأحماض الهالوجينية.
المركب (B): يخضع للصيغة $C_nH_{2n}O$ ويتأكسد إلى حمض يستخدم في صناعة المبيدات الحشرية والعطور.
أي مما يلي يعبر عن استخدام المركب الناتج من تفاعل (A) و (B) في وسط حمض أو قاعدي؟

- (أ) صناعة المتفجرات
(ب) الأدوات الكهربائية
(ج) صناعة المطهرات
(د) صناعة صمامات القلب

33- كل مما يلي سبائك بينفلزية ماعدا:

- (أ) السيمنتيت
(ب) النحاس الأصفر
(ج) الديورالومين
(د) الرصاص والذهب

34- فحم الكوك له دور في استخلاص الخارصين من خاماته وفقا للمعادلة التالية:



- أي المواد التالية له نفس دور فحم الكوك، عند استخلاص الحديد؟

- (أ) خليط من $(CO+H_2)$
(ب) غاز الميثان
(ج) فحم الكوك
(د) خليط من (CO_2+H_2O)

35- أذيب 44.8 g من هيدروكسيد البوتاسيوم في الماء لعمل 500 mL من المحلول، تم معايرة 10 mL من هذا المحلول باستخدام حمض كبريتيك 0.2 M. أي مما يلي يعبر عن حجم الحمض المستهلك؟
[K=39, H=1, O=16]

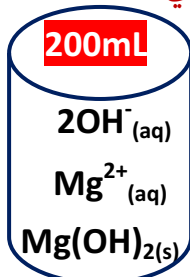
- (أ) 8 mL (ب) 40 mL (ج) 180 mL (د) 160 mL

36- أذيب 1.437g من $ZnSO_4 \cdot xH_2O$ في الماء ثم أضيف إليه محلول كلوريد الباريوم فترسب 1.165g من كبريتات الباريوم ، أي مما يلي يعبر عن الصيغة الجزيئية لكبريتات الخارصين المتهدرتة؟
[Zn=65.4, Ba=137.3, S=32, O=16]

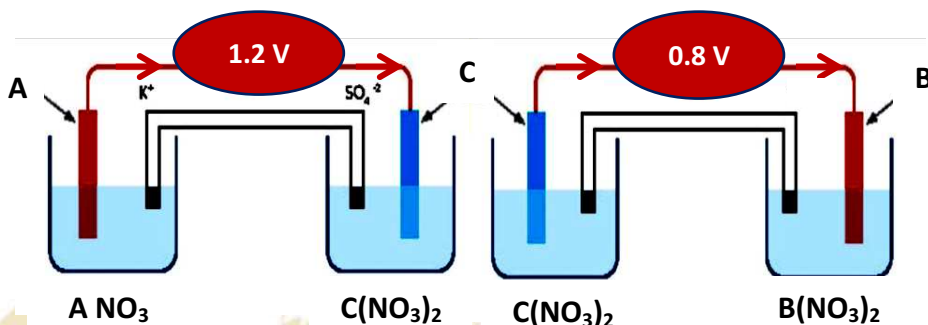
- (أ) $ZnSO_4 \cdot 5H_2O$
(ب) $ZnSO_4 \cdot 6H_2O$
(ج) $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$
(د) $ZnSO_4 \cdot 8H_2O$

37- من الشكل الذي أمامك وجد أن كل 50 mL من المحلول تحتوي علي $2 \times 10^{-4} \text{ mol}$ من المذاب .
أي مما يلي يعبر عن قيمة K_{sp} لملاح $Mg(OH)_2$ ؟

- (أ) 4×10^{-6}
(ب) 2.5×10^{-7}
(ج) 1.6×10^{-8}
(د) 8×10^{-5}



38- من الخلايا الكهربية الموضحة أمامك:



- أي مما يلي يعبر عن الخلية المكونة من القطبين (A) أنودًا و (B) كاثودًا؟

- (أ) يحدث تفاعل تلقائي ، $emf = +2 \text{ V}$
- (ب) يحدث بها تفاعل غير تلقائي ، $emf = -1.2 \text{ V}$
- (ج) يحدث تفاعل غير تلقائي ، $emf = -2 \text{ V}$
- (د) يحدث بها تفاعل تلقائي ، $emf = +1.2 \text{ V}$

39- في التفاعل التلقائي التالي :



أي مما يلي يُعد صحيحًا؟

- (أ) يعتبر أيون النحاس عامل مختزل قوي
- (ب) يمكن حفظ محاليل أملاح النحاس في أوعية من النيكل
- (ج) يمكن حفظ محاليل أملاح النيكل في وعاء من النحاس
- (د) يعتبر أيون الكلوريد عامل مؤكسد قوي

40- كل ما يلي يمكن استخدامه للتمييز بين الكحول الإيثيلي والفينول ماعدا:

- (أ) ماء البروم
- (ب) الصوديوم
- (ج) محلول FeCl_3
- (د) برمنجانات البوتاسيوم المحمضة

41- ثلاث مركبات من المشتقات الهيدروكربونية:

المركب الأول: يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ولا يتفاعل مع محلول هيدروكسيد الصوديوم
المركب الثاني: يتفاعل مع كلا من المركب الأول ومحلول هيدروكسيد الصوديوم في الظروف المناسبة
المركب الثالث: يتفاعل مع محلول هيدروكسيد الصوديوم ولا يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك

كل مما يلي صحيح ماعدا:

- (أ) الصيغة العامة للمركب الأول $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$
- (ب) الصيغة العامة للمركب الثاني $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$
- (ج) يستخدم كلوريد الحديد III للكشف عن المركب الثالث
- (د) يحضر المركب الثالث بأكسدة المركب الأول



42- أي مما يلي يعبر عن الترتيب الصحيح للعمليات اللازمة للحصول علي (هيدروكربون مشبع) من كحول لا يتأكسد بالعوامل المؤكسدة العادية؟

- (أ) نزع ماء من الإيثانول عند 180°C ثم هدرجة
(ب) نزع ماء من 1-بروبانول بحمض كبريتيك عند 180°C
(ج) نزع ماء من 2-ميثيل-2-بروبانول ثم هدرجة
(د) نزع ماء من 2-بروبانول بحمض كبريتيك عند 180°C

43- من المخطط التالي:



أي مما يلي يُعد صحيحاً بالنسبة للمركبات (W, Z, Y, X)؟

- (أ) المركب (X) يتفاعل بالإضافة على خطوة واحدة
(ب) المركب (Y) هو البروبانال
(ج) المركب (Z) يعتبر كحول أولي
(د) المركب (W) يتفاعل مع فلز الصوديوم

44- حمض كربوكسيلي له الصيغة $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$ ، تم اجراء التفاعلات التالية عليه:

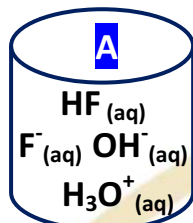
- تفاعل (1): أضيف إليه ميثانول فتفاعل كحمض
- تفاعل (2): أضيف إليه حمض الأسيتيك فتفاعل ككحول
أي مما يلي يُعبر عن ناتج كل من التفاعلين (1)، (2)؟

ناتج التفاعل (2)	ناتج التفاعل (1)	
$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OCOCH}_3)\text{COOH}$	(أ)
$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OCOCH}_3)\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_3$	(ب)
$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	(ج)
$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOCH}_3$	(د)



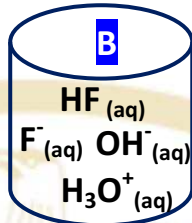
أسئلة مقالية:

45- الشكل التالي يوضح ثلاثة محاليل (C,B,A) لحمض الهيدروفلوريك عند درجة حرارة الغرفة:

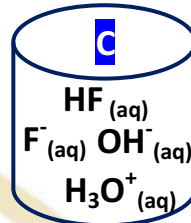


$$M = 0.4M$$

$$K_a = 6.7 \times 10^{-4}$$



$$M = 0.28M$$

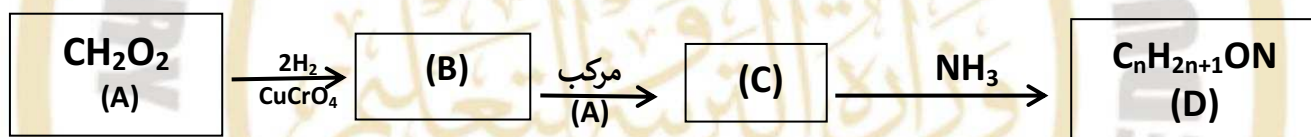


$$M = 0.02M$$

ادرس الشكل ثم أجب:

- (1) أي المحاليل له أعلى قيمة pH ؟
- (2) أي المحاليل به أعلى تركيز لأيونات الفلوريد السالبة ؟
- (3) ما هي قيمة K_a للمحلول (B) ؟
- (4) أي المحاليل تكون نسبة تفكك الحمض 4.9 % ؟

46- ادرس المخطط التالي:



أجب عن الأسئلة التالية:

- 1- ما الاسم الشائع للمركب (A)
- 2- اكتب الصيغة البنائية للمركب الناتج من تفاعل (B) مع C₇H₆O₃
- 3- ما الاسم الأيوباك للمركب (C)
- 4- اكتب الصيغة البنائية للمركب (D)



موقع الدكتور محمد رزق التعليمي



امسح الباركود بالموبيل لتثبيت
التطبيق وتحميل كل الملازم مجاناً وبسرعة



حمل التطبيق الآن



كورسات ونتائج امتحانات



ملازم ثانوي



ملازم اعدادي



ملازم ابتدائي



موقع الدكتور محمد رزق
Dr. Mo. RIZK



D.M.RAZK

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي

اجابه الامتحان الاسترشادي الثاني الكيمياء 2026
موقع الدكتور محمد رزق التعليمي

الاجابة	رقم السؤال
ب	1
د	2
د	3
أ	4
ج	5
أ	6
تم بواسطه موقع الدكتور محمد رزق التعليمي	
د	7
د	8

أ	9
د	10
د	11
ج	12
ب	13
د	14
تم بواسطة موقع الدكتور محمد رزق التعليمي	
ج	15
ج	16
أ	17
ب	18
ب	19
د	20
أ	21

د	22
ج	23
د	24
د	25
تم بواسطه موقع الدكتور محمد رزق التعليمي	
د	26
أ	27
ج	28
ج	29
د	30
أ	31
ب	32
ب	33
أ	34

جـ	35
جـ	36
جـ	37
جـ	38
جـ	39
جـ	40
د	41
جـ	42
جـ	43
جـ	44

45

45- الشكل التالي يوضح ثلاثة محاليل (C,B,A) لحمض الهيدروفلوريك عند درجة حرارة الغرفة:

أدرس الشكل ثم أجب:

(1) أي المحاليل له أعلى قيمة pH؟ (C)

(2) أي المحاليل به أعلى تركيز لأيونات الفلوريد السالبة؟ (A)

(3) ما هي قيمة Ka للمحلول (B)؟ $K_a = 6.7 \times 10^{-4}$

(4) أي المحاليل تكون نسبة تفكك الحمض 4.9%؟ (B)

م = 0.4M M = 0.28M M = 0.02M
 $K_a = 6.7 \times 10^{-4}$

HF (aq) HF (aq) HF (aq)
 $F^- (aq)$ $F^- (aq)$ $F^- (aq)$
 $OH^- (aq)$ $OH^- (aq)$ $OH^- (aq)$
 $H_3O^+ (aq)$ $H_3O^+ (aq)$ $H_3O^+ (aq)$

46

أدرس المخطط التالي:

(A) CH_2O_2 $\xrightarrow[2H_2]{CuCrO_4}$ (B) $\xrightarrow[مركب (A)]{} (C) \xrightarrow{NH_3} C_nH_{2n+1}ON$ (D)

أجب عن الأسئلة التالية:

1. ما الاسم الشائع للمركب (A) حمض فورميك

2. اكتب الصيغة البنائية للمركب الناتج من تفاعل (B) مع $C_7H_6O_3$

3. ما الاسم الأيوني للمركب (C)

4. اكتب الصيغة البنائية للمركب (D)

(A) $HCOOH$ (B) CH_3OH (C) $HCOOCH_3$ (D) $HCONH_2$

تم الاجابه من خلال موقع الدكتور محمد رزق التعليمي
 والمصدر قناه مدرستنا 3

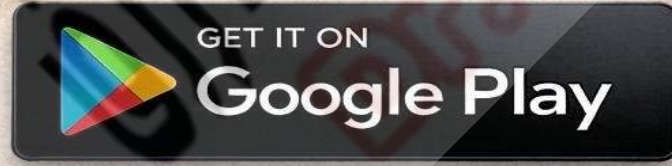
موقع الدكتور محمد رزق التعليمي



امسح الباركود بالمويل لتثبيت
التطبيق وتحميل كل الملازم مجاناً وبسرعه



حمل التطبيق الآن



كورسات ونتائج امتحانات



ملازم ثانوي



ملازم اعدادي



ملازم ابتدائي



موقع الدكتور محمد رزق
Dr. Mo. RAZK



D.M.RAZK

موقع الدكتور محمد رزق معلم الكيمياء التعليمي